PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

04-238809

(43) Date of publication of application: 26.08.1992

(51)Int.CI.

C01B 33/32

(21)Application number : 03-013739

(71)Applicant: NIPPON CHEM IND CO LTD

(22)Date of filing:

10.01.1991

(72)Inventor: KOSHIMIZU HITOSHI

BABA HIDEAKI

HANDA EIICHI

OYA MASAYOSHI

MURAZAKI KAZUTAKA

SEKINE AKIRA

(54) PRODUCTION OF CRYSTALLINE LAMELLAR SODIUM SILICATE

(57) Abstract:

PURPOSE: To produce a mainly 5 type crystalline lamellar sodium silicate exhibiting a high ion exchange ability by feeding a sodium silicate solution having a specific SiO2/Na2O molar ratio into a heating zone maintained in a crystallization temperature range.

CONSTITUTION: A solution of industrially produced sodium silicate is adjusted to a SiO2/Na2O molar ratio of 1.9-3.2 and, if necessary, mixed with the oxide of aluminum or boron. The solution is fed directly as such into a heating zone (e.g. a rotary kiln provided with a scraper) maintained in a crystallization temperature range of 680-830°C. The time of the crystallization is an important condition factor, usually 1-3hr. The sodium silicate solidified by the heating treatment is slowly transferred into the heating system in a foamed bulk state, and crystallized in the process. The product is pulverized to provide the subject crystal having a composition of Na2Si2O5 and containing 6 type crystals and a small amount of α type crystals.

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]
[Date of sending the examiner's decision of

rejection]

EEST AVAILABLE COPY

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公 開 特 許 公 報 (A)

(11)特許出頭公開番号

特開平4-238809

(43)公開日 平成4年(1992)8月28日

(51) Int.Cl.

豫則配号

庁内整理番号

F I

技術表示箇所

C01B 33/32

6750-4G

審査請求 未請求 請求項の数3(全 4 頁)

(21) 出題番号

特膜平3-13739

(71) 出題人 000230593

日本化学工業株式会社

東京都江東区億戸9丁目15番1号

(22) 出頭日

平成3年(1991)1月10日

(72) 発明者 製水 仁 東京都江東区色戸 9 丁目 15番 1 号 日本化

学工業株式会社研究開発本部内

(72) 宛明者 吳塚 英明

東京都江東区電戸9丁目15番1号 日本化

学工業株式会社研究開発本部内

(72) 発明者 华田 荣一

東京都江東区亀戸9丁目15番1号 日本化

学工类株式会社研究開発本部内

(74)代理人 弁理士 高畑 正也

最終頁に続く

(54) [発明の名称] 結晶性層状理験ナトリウムの製造方法

(57) 【要約】

【構成】 SIOz /Naz Oモル比が 1.9~8.2 の珪酸ナトリウム物液を、輸品化塩度域に保持された加級ソーン中に直接導入して高イオン交換能の結晶に転化させる。結晶化温度域は 680~830 ℃とし、加熱処理をスクレーパーを付設したロタリーキルンでおこなうことが好ましい。

【効果】 単純なプロセスで優れたイオン交換機能を示する型主体の結晶性層状建設ナトリウムを全度性よく製造することができる。無機イオン交換体、とくに合成形制用ビルダーの素材量産手段として有用である。

1

【特許請求の範囲】

【請求項1】 SiOI /Na: Oモル比が 1.9~3.2 の建酸ナトリウム溶液を結晶化温度域に保持された加熱 ゾーン中に直接導入して高イオン交換能の結晶に転化することを特徴とする結晶性層状建酸ナトリウムの製造方 法。

【謝求項2】 結晶化温度域が 680~830 ℃の範囲にある 樹水項1 記載の結晶性層状建酸ナトリウムの製造方法。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分割】本発明は、イオン交換能が高い結 晶性層状組織の残骸ナトリウムを工業的に製造する方法 に関する。

[0002]

【従来の技術】結晶性層状強酸ナトリウム、とくに固体 20 ジ速酸ナトリウム(Nas Sis Gs)はカチオン交換性を有しているため、ゼオライトAと関係に浸水軟化剤として利用できることが知られている。この固体ジ造酸ナトリウムは古くから工業生産されており、製造プロセスとしてS101/Na2 Oのモル比が2近辺の水ガラスを加蒸脱水し、得られた脱水物または同組成のガラスを600~900での温度域で製成して結晶化させる技術が代表的な方法となっている。

【0003】上記のプロセスを発展させたジラ酸ナトリウムの工業的製造技術として、含水無定形の発酸ナトリウムを加熱脱水し、脱水された反応混合物にฉ結局として製品化された結局性ジ球酸ナトリウムの一部を瀝流して脱水および加熱焼成する方法(特関四60-239320 号公報)、前記の結晶性ジ球酸ナトリウムの一部近流を移動固体層を有する 500~800 での加熱奇域でおこなう方法(特関四63-31071号公報)が提案されている。

【0004】このうち、前者の方法は結晶性の良好なジ 主酸ナトリウムを得ることはできるが、遮禁主産する際 に脱水と結晶化の2工程が必要となるうえ、製品の一部 透陰工程の導入によって熱効率および生産性が悪くな 40 る。また、後者の方法は含水無定形主酸ナトリウム溶液 を噴雾乾燥することにより加熱時にキルン内壁に融着し たり発泡する現象を制御しようとするものであるが、同 様に兼効率および生産性の固からは問題点が多い。

[0005]

【発明が解決しようとする課題】本発明者らは、熱効率 および生産性を低下させることなしに結晶性層状理酸ナ トリウムを効率的に得るための製造技術について研究を 重ねた結果、理酸ナトリウム溶液を加熱器に導入して直 接積晶化させると高イオン交換館の結晶性ジ差酸ナトリ 50

ウムが生成し得る事実を実施した。

【0006】本発明はこの知见に基づいて開発されたもので、高いイオン交換能を有する結晶性層状建設ナトリウムを工業的に製造する方法の提供を目的としている。 【0007】

【課題を解決するための手段】上記の目的を選成するための本発明による結晶性層状建康ナトリウムの製造方法は、S10』/N82(ひモル比が 1.6~8.2 の理酸ナトリウム溶液を結晶化温度域に保持された加強ソーン中に直接導入して高イオン交換差の結晶に転化することを構成上の特徴とする。

【0008】本発明の方法に供する原料は、工業的に生産されている建酸ナトリウム溶液のS101/NacOモル比を1.9~3.2、より好適には1.9~2.2の範疇に調整したものであり、このモル比調整は例えば建酸ナトリウム1号に水酸化ナトリウム水溶液を掘加する方法で容易におこなうことができる。S102/NacOのモル比を前記の範囲に顕整する理由は、数モル比範囲においてイオン交換性に優れるで製造品に管むジ建酸ナトリウム(NacSi20s)が効率よく生成するためである。

【0009】なお、原料系として結晶性建酸塩であるオルソ連酸ナトリウムやメダ連酸ナトリウムをシリカゲル、シリカゲル等でモル比III酸したものを用いることも可能であるが、シルカゲルやシリカゾルが完全に溶解せずに残留する場合があるので好ましくない。原料となる強酸ナトリウム溶液には、必要に応じドーピング剤としてアルミニウムまたは弱素成分を酸化物形象で含有させることができる。この含有率は、固動物換算で2~8 wt %までとすることが重切である。

【0010】 モル比調整された建除ナトリウム溶液は、そのまま直接に結晶化温度域に保持された加熱ゾーン中に導入する。結晶化温度域に保持された加熱ゾーンとは、建酸ナトリウム物物が脱水してジ強酸ナトリウムの結晶が生成する温度範囲に設定保持された加熱帯域をいう。設定される結晶化温度は 680~830 ℃の範囲、好ましくは 700~800 ℃の限られた担度域であり、この温度範囲において高いイオン交換能を示する鈍晶型主体の層状ジ強酸ナトリウムに転化する。

[0011] 本発明では連載ナトリウム溶液を結晶化温度域の加熱ソーンに直接導入するプロセスを採るため、結晶化温度とともに結晶化時間の調整が重要な条件要素となる。結晶化時間は、導入する加熱区域においてジ珪酸ナトリウム熱液が脱水・固化および結晶化するに要する時間であり、資常、原料となる建酸ナトリウム溶液の遺皮、導入速度、建設ナトリウム回形物の移動状況等によって変動する。しかし、結晶化時間は結晶がも型から
の型へ変態する段階までの気時間内に設定することが肝要で、長くても3時間以内、存ましくは1時間以内とす

【0012】加熱手段としては、電気炉による静的加熱

2

あるいはロータリーキルンのような動的加熱などいずれの方法を適用することもできるが、本発明の目的には後 者の方法を選択することが量宜的に有利である。 建設ナ トリウム溶液をロータリーキルンに直接導入する際には、導入と同時に溶液は激しく整発脱水し、発泡して管 壁に付着する理象を起こす。このため、ロータリーキル ンの付着傾向の強い管整部位に、付着した固形物を取り 除くスクレーバーを付款しておくことが固ましい幽様と なる。

【0013】 加熱処理により固化した地酸ナトリウム 10 は、発泡した乳まりの状態で終々に加熱系内を移動し、この過程で結晶化が進行する。このようにして得られる塊状の結晶性層状造酸ナトリウムは、潜比量の高い粉碎容易な形態を育するため、常法に従って粉砕処理を施すことにより所望対度に誘惑されて疑品として仕上げることができる。かくして得られる本発明による結晶性層状発験ナトリウムは、一般式Nae Sie Or の組成をもつ自色粉末であり、X額回折により固状構造を配するの型と僅かなの型を含む結晶組織を有することが確認される。

[0014]

【作用】結晶性層状ジ酸酸ナトリウムは、結晶化温度によって組々の鉛晶変態をとることが知られている。すなわち、結晶性ジ差酸ナトリウムの安定相は400 ℃から形成されるが、高温になるに伴って7般、月型、企型へと発態する。例えば、500℃付近で7型になり、600 ℃近辺で8里へ、さらに720 ℃付近でα型へと結晶を協する。これに対し、イオン交換能が最も高い8型結晶は結晶化温度域が企型と略同一の範囲にありながら、結晶化時間が長くなるとα型へと結晶変態する。しかし、企型がら2を受験することはない。本発明はこのような結晶変態の学数を考慮し、6型結晶成長に好適で温度勾配が少ない結晶化温度域(680~830 ℃)に建酸ナトリウム溶液を直接導入し、短時間内に結晶化処理を完了させることによりイオン交換機能に優れる層状型減のジ班酸ナトリウムを効率よく生成させることが可能となる。

【0015】そのうえ、従来技術でおこなわれていた説 水と結晶化の2工程を単一工程で同時に処理することが できため、生産生を大幅に向上させることができる。さ らに製品の一部を結晶化工程に遺洩する必要がなくなる 40 から、遺渣時の鈍き過ぎ現象に伴う α型結晶の多量履在 を回避することもできる。

[0016]

【実施例】以下、本発明に実施例を比較例と対比して説明する。

实施例1

市販の建設ナトリウム1号(Na₂0:15.8wt%, 810₂:32.3wt%, \$10₂:32.3wt%, \$10₂:/Na₂0のモル比:2.18) 204kgに被状苛惶ソーダ(N

80日:48.7で1約 7.4㎏を加え、十分に撹拌してS1〇: / Na: 〇モル比が 2.0の注酸ナトリウム溶液を調製した。この建酸ナトリウム溶液を照料とし、パイプを選して内温 750℃に保持されたスケレーパー付のロータリーキルンの均熱ゾーン入口に徐々に導入した。原料は内盤に接触すると同時に数しく※発脱水したのち発泡したが、管壁に付着した固形的はスクラーパーの作用で銀き取られ、円器な運転により提成処理された。約80分の平均滞留時間で製成線を炉出し、ついて粉砕した。

 【0017】得られた生成物は、X線回折の結果 6型に 少量の a 型が信じった結晶構造を呈するN a 1 S 1 1 O で、その粉体のC a 1 イオン交換能は125mg Ca0/g で あった。

[0018] 突旋例2

ロータリーキルン内を 700℃に設定保持した外は、実施例1と同一プロセスにより結晶性層状建酸カルシウムを生成させた。生成物をX棘回折したところ6型に少量の
α型が混せした結晶構造のNa: Siz Oa であり、粉体のCa² イオン交換能は105mg Ca0/g であった。

20 [0019] 実施倒3

ロータリーキルン内を 800℃に設定保持した外は、実識例1と同一プロセスにより結晶性層状延酸ナトリウムを生成させた。生成物をX韓回折したところ6型に少量の
α型が混在した結晶構造のNa Si O であることが認められ、粉体のCa イオン交換集は110mg CaO/g であった。

[0020] 比較例1

ロータリーキルン内の温度を 650℃に落とし、その他の 条件は突越例1と同一にして生成をおこなった。得られ た固形物につきX級回折したところ、比較的結晶化度の 低いる型に少量のα型が限じった結晶構造を呈するNa 、Si、O。であり、また粉体のCa³ イオン交換能は 60mg Cs0/gであった。

【0021】比較例2

ロータリーキルン内の温度を 800℃に上昇させ、その他の条件を実施例 I と同一にして生成をおこなったところ、固形物の管盤融着が厳しく操業が困難となった。 得られた生成物は、X線回折の結果主に a 型結晶で一部 3 型を含むNa. Si. O: であり、粉体のCa² イオン交換的は僅か10mg CaO/gであった。

[0022]

【発明の効果】以上のとおり、本発明によれば特定モル 比の建酸ナトリウム特核を直接に結晶化温度域に保持さ れた加熱ゾーンに導入するという単純なプロセスを用い て、高いイオン交換能を示する空主体の結晶性層状凝酸 ナトリウムを生産性よく製造することができる。したが って、無機イオン交換体とくに合成洗剤用ビルダーとし ての素材量産手段として有用である。 フロントページの続き

(72)発明音 大矢 正告 東京都江東区亀戸9丁目15番1号 日本化 学工業株式会社研究開発本部内 (72) 発明者 村飾 和孝 大阪府大阪市西沙川区種町 3 丁目 2 番43号 日本化学工学株式会社區淀川工場內 (72) 発明者 開根 第 大阪府大阪市西沙川区福町 3 丁目 2 番43号 日本化学工学株式会社西淀川工場內

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

| BLACK BORDERS
| IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
| FADED TEXT OR DRAWING
| BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
| SKEWED/SLANTED IMAGES
| COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
| GRAY SCALE DOCUMENTS
| LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
| REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY
| OTHER:

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.